C 07 C 93/04 A 61 K 7/13



(21) Aktenzeichen:

P 35 36 066.6

2 Anmeldetag:

9, 10, 85

(43) Offenlegungstag:

17. 4.86

C-09-B-51/00 D 06 P 1/19 D-06-P-1/32-D 06 P 3/14

C 07 D 263/20

DEUTSCHES

PATENTAMT

Behördeneigentum

(30) Unionspriorität: (32)

09.10.84 FR 84.15498

(71) Anmelder:

L'Oreal, Paris, FR

(74) Vertreter:

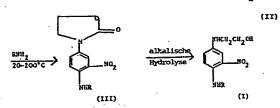
Kinzebach, W., Dipl.-Chem. Dr.phil.; Riedl, P., Dipl.-Chem.Dr.rer.nat., Pat.-Anw., 8000 München ② Erfinder:

Lang, Gerard, Saint-Gratien, FR; Junino, Alex,

Livry-Gargan, FR

N,N'-disubstituierte Nitro-p-phenylendiamine, Verfahren zu deren Herstellung und derartige Verbindungen enthaltende Färbemittel

Gegenstand der Erfindung ist ein Herstellungsverfahren für N,N'-disubstituierte p-Phenylendiamine der allgemeinen Formel I. Dieses Verfahren verläuft gemäß dem nachstehenden Schema:



Darin bedeutet X ein Halogenatom und R einen niedrigen Alkylrest, einen niedrigen Mono- oder Polyhydroxyalkylrest, einen niedrigen Alkoxyalkylrest oder einen niedrigen Aminoalkylrest, dessen Aminogruppe durch einen niedrigen Alkylrest oder einen niedrigen Mono- oder Polyhydroxyalkylrest mono- oder disubstituiert sein kann und wobei das Stickstoffatom Teil eines Heterocyclus sein kann.

Gegenstand der Erfindung sind auch die Oxazolidon-Zwi-

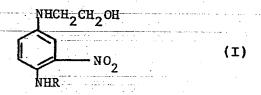
schenverbindungen der allgemeinen Formeln II und III sowie Nitro-p-phenylendiamine, worin R einen niedrigen Alkoxyalkylrest, einen niedrigen Polyhydroxyalkylrest oder einen niedrigen Aminoalkylrest bedeutet sowie diese Nitro-pphenylendiamine enthaltende Färbemittel für Keratinfasern.

Patentansprüche

5

1. Verfahren zur Herstellung von N,N'-disubstituierten Nitro-p-phenylendiaminen der allgemeinen Formel I

10



15 worin

R einen niedrigen Alkylrest, einen niedrigen Monooder Polyhydroxyalkylrest, einen niedrigen Alkoxyalkylrest oder einen niedrigen Aminoalkylrest,
dessen Aminogruppe durch einen niedrigen Alkylrest
oder einen niedrigen Mono- oder Polyhydroxyalkylrest mono- oder disubstituiert sein kann, wobei das Stickstoffatom außerdem Teil eines Heterocyclus sein kann,
bedeutet,

gekennzeichnet

25

dadurch

anilin der Formel:

man

a) in einer ersten Stufe ein 4-Halogen-3-nitro-

30

worin X ein Halogenatom, beispielsweise ein

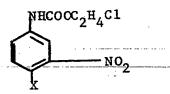
1 M/26 187

Chlor- oder Fluoratom, darstellt,
mit β-Chlorethylchlorformiat in einem polaren
organischen Lösungsmittel in Gegenwart einer
anorganischen oder organischen Base als Säurefänger zu einer Verbindung der allgemeinen

Formel

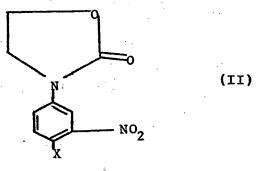
10

5



umsetzt, worin X die oben angegebenen Bedeutungen besitzt, und diese Verbindung in einem organischen Lösungsmittel, wie einem niedrigen C₁-C₄-Alkohol, in Gegenwart eines Alkalimetallhydroxids oder -alkoholats zu einem N-(4-Halogen-3-nitrophenyl) - oxazolidon der allgemeinen Formel II

25



30

35

cyclisiert, worin X die oben angegebenen Bedeutungen besitzt;

b) in einer zweiten Stufe ein Oxazolidon der all-

gemeinen Formel II mit einem primären Amin RNH₂, worin R die zuvor angegebenen Bedeutungen besitzt, bei einer Temperatur von 20 - 200°C, gegebenenfalls in Gegenwart von Lösungsmitteln, wie Wasser oder niedrige C₁-C₄-Alkohole, zu einer Verbindung der allgemeinen Formel III

10

NHR NO₂

15

20

kondensiert, worin R die zuvor angegebenen Bedeutungen besitzt; und

- c) in einer dritten Stufe eine Verbindung der oben gezeigten allgemeinen Formel III, gegebenenfalls in Gegenwart eines organischen Lösungsmittels, wie eines niedrigen C₁-C₄-Alkohols, zu einer Verbindung der allgemeinen Formel I alkalisch hydrolysiert, welche man gegebenenfalls in Form eines kosmetisch verträglichen Salzes isoliert.
- 2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß X ein Fluroatom darstellt.
- 3. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß Reinen Methyl-,

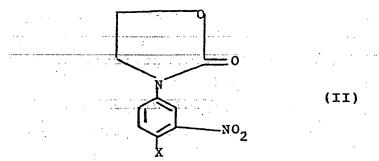
M/26 187

Ethyl-, β -Hydroxyethyl-, γ -Hydroxypropyl-, β , γ -Di-hydroxypropyl-, Methoxyethyl-, Aminoethyl- oder β -Diethylaminoethylrest bedeutet.

4. Oxazolidone der allgemeinen Formel II

10

5



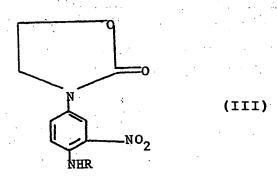
15

worin X ein Halogenatom, beispielsweise ein Chloroder Fluoratom, bedeutet.

20

- 5. Oxazolidone nach Anspruch 4, worin X ein Fluoratom bedeutet.
- 6. Oxazolidone der allgemeinen Formel III

25



30

worin R einen niedrigen Alkylrest, einen niedrigen

Mono- oder Polyhydroxyalkylrest, einen niedrigen Alkoxyalkylrest oder einen niedrigen Aminoalkylrest, dessen Aminogruppe durch einen niedrigen Alkylrest oder einen niedrigen Mono- oder Polyhydroxyalkylrest mono- oder disubstituiert sein kann und wobei das Stickstoffatom auch Bestandteil eines Heterocyclus sein kann, bedeutet.

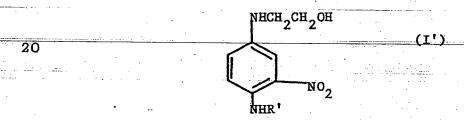
-1-0

5

7. Oxazolidone der allgemeinen Formel IIInach Anspruch 6, worin R einen Methyl-, Ethyl-, β-Hydroxyethyl-, γ-Hydroxypropyl, β,γ-Dihydroxypropyl-, Methoxyethyl-, Aminoethyl- oder β-Diethylaminoethylrest bedeutet.

15

8. N,N'-disubstituierte Nitro-p-phenylendiamine der allgemeinen Formel I'



worin R' einen niedrigen Alkoxyalkylrest, einen niedrigen Polyhydroxyalkylrest oder einen niedrigen Aminoalkylrest bedeutet, und die kosmetisch verträglichen Salze davon.

- 9. N,N'-dibustituierte Nitro-p-phenylendiamine nach Anspruch 8, worin R' den Methoxyethyl-, β,γ-Dihydroxy-propyl- oder Aminoethylrest bedeutet.
- 10. Färbemittel für Keratinfasern und insbesondere für 35 Humanhaare, dadurch gekennzeich

- n e t , daß es in einem Lösungsmittelmilieu mindestens ein N,N'-disubstituiertes Nitro-p-phenylendiamin der allgemeinen Formel I' gemäß Anspruch 8
 oder ein kosmetisch verträgliches Salz davon enthält.
- 11. Färbemittel nach Anspruch 10, d a d u r c h g e -10 k e n n z e i c h n e t , daß es mindestens eine Verbindung der allgemeinen Formel I' enthält, worin R einen β, γ-Dihydroxypropyl-, Methoxyethyl- oder Aminoethylrest bedeutet.
- 12. Färbemittel nach Anspruch 10 oder 11, d a d u r c h
 g e k e n n z e i c h n e t , daß es in einem
 kosmetisch verträglichen Milieu 0,001 5 Gew.-%,
 und vorzugsweise 0,05 2 Gew.-% mindestens einer
 Verbindung der allgemeinen Formel I' oder ein kosmetisch verträgliches Salz davon enthält.
 - 13. Mittel nach einem der Ansprüche 10 bis 12, da-durch gekennzeichnet, daß sein pH zwischen 3 und 11,5 liegt.
- 14. Färbemittel nach einem der Ansprüche 10 bis 13,
 d a d u r c h g e k e n n z e i c h n e t , daß
 es sich bei den Lösungsmitteln um Wasser, niedrige
 Alkanole, aromatische Alkohole, Polyole, Glykole
 und deren Ether oder um Mischungen davon handelt.
 - 15. Färbemittel nach einem der Ansprüche 10 bis 14, da durch gekennzeich net, daß es außerdem kosmetische Adjuvantien enthält, die ausgewählt sind unter anionischen, kationischen,

20

nicht-ionischen und amphoteren grenzflächenaktiven Mitteln oder Mischungen davon, Verdickungsmitteln, Dispergiermitteln, Penetrationsmitteln, Sequestriermitteln, filmbildenden Mitteln, Puffer, Parfüms, alkalisch- oder sauermachenden Mitteln.

- 16. Färbemittel nach einem der Ansprüche 10 bis 15 zur

 Direktfärbung von Humanhaaren, dadurch ge
 kennzeichnet, daß es außerdem weitere

 Direktfarbstoffe enthält, die ausgewählt sind unter

 Azofarbstoffen, Anthrachinonfarbstoffen und Nitroderivaten der Benzolreihe, die sich von denjenigen

 der allgemeinen Formel I' unterscheiden.
 - 17. Mittel nach einem der Ansprüche 10 bis 15 in Form einer Wasserwellotion, d a d u r c h g e k e n n z e i c h n e t ,daß es alswäßrige, alkoholische oder wäßrig-alkoholische Lösung vorliegt, die mindestens ein kosmetisches Harz enthält.
- 18. Mittel nach einem der Ansprüche 10 bis 15 zum Oxidationsfärben, dadurch gekennz eichnet, daß es außerdem mindestens einen
 Precursor für den Oxidationsfarbstoff enthält.
- 19. Mittel nach Anspruch 18, dad urch ge-kennzeichnet, daß sein pH zwischen
 7 und 11,5 liegt und daß es außerdem ein Reduktionsmittel enthält.

PROF. DR. DR. J. REITSTÖTTER DR. WERNER KINZEBACH DR. ING. WOLFRAM BÜNTE (1988–1976)

3536066

REITSTÖTTER, KINZEBACH & PARTNER POSTFACH 780, D-8000 MÜNCHEN 43

PATENTANWÄLTE ZUGELASSENE VERTRETER BEIM EUROPÄISCHEN PATENTAMT **EUROPEAN PATENT ATTORNEYS**

TELEFON: (089) 2 71 68 63 CABLES: PATMONDIAL MÜNCHEN 05215205 ISAR D TELEKOP: (089) 271 60 63 (GR. II + III) BAUERSTRASSE 22. D-8000 MUNCHEN 40

München, den 9.10.1985

UNSERE AKTE: OUR REF:

M/26 187

BETREFF:

N,N'-disubstituierte Nitro-p-phenylendiamine, Verfahren zu deren Herstellung und derartige Verbindungen enthaltende Färbemittel

10

Die Erfindung betrifft N,N'-disubstituierte Nitro-pphenylendiamine, Verfahren zu deren Herstellung und derartige Verbindungen enthaltende Färbemittel.

15

20

Zum Direktfärben von Haaren oder zum Oxidationsfärben, um den Haaren komplementäre Reflexe zu verleihen, kann man bekanntlich Nitrobenzolderivate und insbesondere Nitro-p-phenylendiamine einsetzen, die an den Amino-gruppen mono-, di- oder trisubstituiert sind.

Auch sind bereits verschiedene Verfahren zur Herstellung derartiger Verbindungen bekannt.

So beschreibt beispielsweise die FR-PS 1 051 605 die Herstellung von N,N'-disubstituierten Nitro-p-phenylendiaminen. Dabei wird Glykolchlorhydrin mit Nitro-p-phenylendiamin umgesetzt. Dieses Verfahren führt im allgemeinen zu einer Mischung von Verbindungen, welche den mono-, di- und trisubstituierten Nitro-p-phenylendiaminen entsprechen. Dieses Gemisch enthält neben dem Nitro-p-phenylendiamin verschiedene Derivate, die schwierig aus dem Reaktionsmilieu abzutrennen sind.

35 In der FR-PS 1 310 072 ist ein mehrstufiges Verfahren

zur Herstellung von N,N'-disubstituierten Nitro-pphenylendiaminen beschrieben, bei dem man zuerst ein
1-Alkylamino-2-nitro-4-aminobenzol tosyliert, dann mit
dem Chlorhydrin von Glykol oder von Glycerin umsetzt
und schließlich 1-Alkylamino-2-nitro-4-(N-hydroxyalkyl,
N-p-toluolsulfonyl)-aminobenzol zu 1-Alkylamino-2-nitro4-hydroxyalkylaminobenzol hydrolysiert.

10

5

Dieses Verfahren ist langwierig und kostenintensiv und führt zu Produkten von geringer Reinheit.

In der FR-PS 1 581 135 ist die Herstellung von N-substituierten oder N,N,N'-trisubstituierten Nitro-p-15 phenylendiaminen beschrieben. Dabei wird das Fluoratom von 4-Fluor-3-nitroanilin oder von 4-Fluor-3-nitro-N,Nbis-(β-hydroxyethyl)-anilin durch ein primäres oder sekundäres Amin substituiert. Die Herstellung von N,N'disubstituierten Nitro-p-phenylendiaminen ist in dieser 20 Patentschrift nicht näher erläutert, da die Herstellung dieser Verbindungen komplizierter ist und mehrere Stufen erforderlich macht. So ist es erforderlich, wie dies in den FR-PSen 1 565 261 und 1 575 821 beschrieben ist, zuerst 4-Fluor-3-nitroanilin zum 4-Fluor-3-nitro-N-tosyl-25 anilin zu tosylieren. Diese Verbindung wird dann mit Glykolchlorhydrin alkyliert. Anschließend wird das Fluoratom durch ein primäres Amin substituiert. Zum Schluß wird eine Hydrolyse mit Schwefelsäure durchgeführt, um ein N,N'-disubstituiertes Nitro-p-phenylendiamin zu er-30 halten. Dieses Verfahren ist langwierig und kostenintensiv und führt ebenfalls zu Produkten mit geringer Reinheit.

35 Es sollte daher ein Verfahren zur Herstellung von N.N'-

disubstituierten Nitro-p-phenylendiaminen bereitgestellt werden, das einfach und schnell durchzuführen ist und das zu reineren Produkten führt.

Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung von N,N'-disubstituierten Nitro-p-phenylendiaminen der allgemeinen Formel I

10

5

NHCH₂CH₂OH

NO₂

(I)

15

worin

R einen niedrigen Alkylrest, einen niedrigen Mono- oder Polyhydroxyalkylrest, einen niedrigen Alkoxyalkylrest oder einen niedrigen Aminoalkylrest, dessen Aminogruppe durch einen niedrigen Alkylrest oder einen niedrigen Mono- oder Polyhydroxyalkylrest mono- oder disubstituiert sein kann, wobei das Stickstoffatom außerdem Teil eines Heterocyclus sein kann,

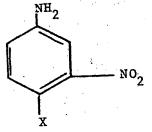
bedeutet, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man

25

a) in einer ersten Stufe ein 4-Halogen-3-nitroanilin der Formel:

30

35



worin X ein Halogenatom, beispielsweise ein Chloroder Fluoratom darstellt,

mit β-Chlorethylchlorformiat in einem polaren organi-

10

15

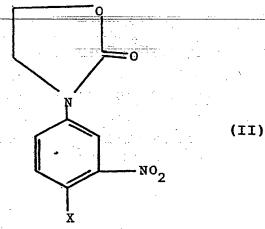
schen Lösungsmittel, vorzugsweise Dioxan, in Gegenwart einer anorganischen oder organischen Base als Säurefänger zu einer Verbindung der allgemeinen Formel

NHCOCC₂H₄C1

umsetzt, worin X die oben angegebenen Bedeutungen besitzt, und

diese Verbindung in einem organischen Lösungsmittel, wie einem niedrigen C₁-C₄-Alkohol, in Gegenwart eines Alkalimetallhydroxids oder -alkoholats zu einem N-(4-Halogen-3-nitrophenyl)-oxazolidon der allgemeinen Formel II

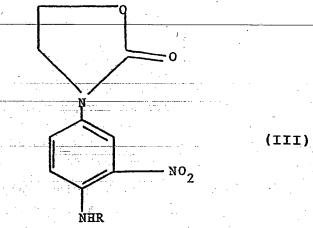
20



25

- 30 cyclisiert, worin X die oben angegebenen Bedeutungen besitzt;
 - b) in einer zweiten Stufe ein Oxazolidon der allgemeinen Formel II mit einem primären Amin RNH₂, worin R die zuvor angegebenen Bedeutungen besitzt, bei

einer Temperatur von 20-200°C, vorzugsweise von 25-100°C, gegebenenfalls in Gegenwart von Lösungsmitteln, wie Wasser oder niedrige C₁-C₄-Alkohole, zu einer Verbindung der allgemeinen Formel III



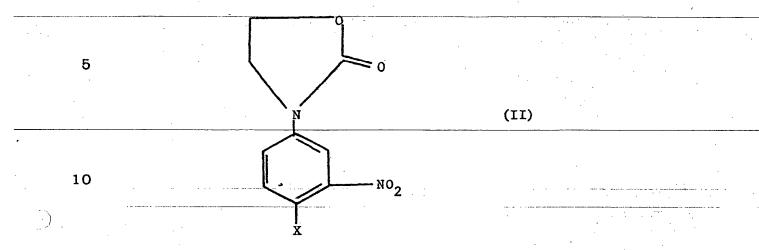
kondensiert, worin R die zuvor angegebenen Bedeutungen besitzt; und

c) in einer dritten Stufe eine Verbindung der oben gezeigten allgemeinen Formel III, gegebenenfalls in Gegenwart eines organischen Lösungsmittels, wie eines niedrigen C₁-C₄-Alkohols, zu einer Verbindung der allgemeinen Formel I alkalisch hydrolysiert, welche man gegebenenfalls in Form eines kosmetisch verträglichen Salzes isoliert.

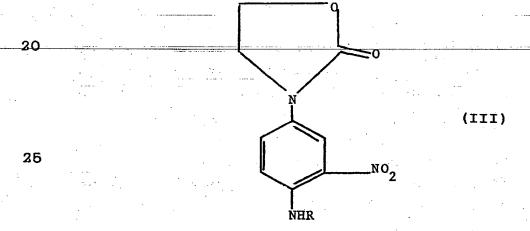
Gegenstand der Erfindung sind auch Oxazolidon-Zwischenverbindungen der allgemeinen Formel II

30

10



worin X ein Halogenatom, beispielsweise ein Chlor- oder Fluoratom, bedeutet, sowie die Oxazolidone der allgemeinen Formel III



worin R einen niedrigen Alkylrest, einen niedrigen

Mono- oder Polyhydroxyalkylrest, einen niedrigen Alkoxyalkylrest oder einen niedrigen Aminoalkylrest, dessen
Aminogruppe durch einen niedrigen Alkylrest oder einen
niedrigen Mono- oder Polyhydroxyalkylrest mono- oder
disubstituiert sein kann, und wobei das Stickstoffatom
außerdem Teil eines Heterocyclus sein kann, bedeutet.

5 .

Gegenstand der Erfindung sind ferner neue N,N'-disubstituierte Nitro-p-phenylendiamine der allgemeinen Formel I'

worin R' einen niedrigen Alkoxyalkylrest, einen niedrigen Polyhydroxyalkylrest oder einen niedrigen Aminoalkylrest bedeutet, sowie die kosmetisch verträglichen Salze dieser Verbindungen.

Gegenstand der Erfindung ist ferner ein Färbemittel für Keratinfasern und insbesondere für Humanhaare, das in einem Lösungsmittelmilieu eine ausreichende Menge mindestens eines N,N'-disubstituierten Nitro-p-phenylendiamins der oben gezeigten allgemeinen Formel I' oder ein kosmetisch verträgliches Salz davon enthält.

Unter einem niedrigen Alkylrest oder einem niedrigen Alkoxyrest wird im Rahmen der vorliegenden Erfindung ein Alkyl- oder Alkoxyrest mit 1 bis 6 Kohlenstoff- atomen und vorzugsweise 1 bis 4 Kohlenstoffatomen verstanden.

Als Ausgangsverbindung im erfindungsgemäßen Herstellungsverfahren kann man 4-Fluor-3-nitroanilin oder 4-Chlor-3-nitroanilin einsetzen. Vorzugsweise setzt man jedoch 4-Fluor-3-nitroanilin ein, da diese Verbindung zu besseren Ausbeuten führt.

30

30

Erfindungsgemäß bevorzugte Reste R für die Verbindungen der allgemeinen Formel I sind Methyl-, Ethyl-, β-Hydroxy- ethyl-, γ-Hydroxypropyl-, β,γ-Dihydroxypropyl-, Methoxy- ethyl-, Aminoethyl- und β-Diethylaminoethylreste.

Besonders bevorzugte Reste R' der Verbindungen der allgemeinen Formel I' sind Methoxyethyl-, B, Y-Dihydroxy-10 propyl- und Aminoethylreste.

Die erfindungsgemäßen Färbemittel enthalten in einem Lösungsmittelmilieu mindestens eine Verbindung der allgemeinen Formel I' oder ein kosmetisch verträgliches

Salz davon und können zum Direktfärben von Keratinfasern oder zum Oxidationsfärben derartiger Fasern eingesetzt werden. Im letzteren Fall verleihen die Verbindungen der allgemeinen Formel I' der durch die oxidierende Entwicklung von Oxidationsfarbstoffprecursoren erhaltenen

Basisfärbung komplementäre Reflexe.

Diese Mittel enthalten die erfindungsgemäßen Verbindungen in einem Anteil von 0,001 - 5 Gew.-% und vorzugsweise von 0,05 - 2 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht des Mittels.

Das Lösungsmittelmilieu ist vorzugsweise ein kosmetischer Träger, der im allgemeinen aus Wasser besteht. Man kann jedoch auch organische Lösungsmittel zu diesen Mitteln geben, um diejenigen Verbindungen zu lösen, die nicht ausreichend wasserlöslich sind. Zu diesen Lösungsmitteln zählen niedrige Alkanole, wie Ethanol und Isopropanol, aromatische Alkohole, wie Benzylalkohol, Polyole, wie Glycerin, Glykole und Glykolether, wie 2-Butoxyethanol oder 2-Ethoxyethanol, Ethylenglykol, Propylenglykol, Di-

ethylenglykolmonomethylether und -monoethylether sowie die analogen Produkte und deren Mischungen.

5

Die Lösungsmittel sind vorzugsweise in einem Anteil von 1 - 75 Gew.-%, und insbesondere von 5 - 50 Gew.-% vorhanden, bezogen auf das Gesamtgewicht des Mittels.

Diese Mittel können anionische, kationische, nicht-ionische oder amphotere grenzflächenaktive Mittel oder deren Mischungen enthalten. Diese grenzflächenaktiven Produkte sind in Anteilen von 0,5 - 55 Gew.-% und vorzugsweise von 4 - 40 Gew.-% vorhanden, bezogen auf das Gesamtgewicht des Mittels.

Die Mittel können verdickt sein, und zwar vorzugsweise mit Natriumalginat, Gummiarabikum, Cellulosederivaten, wie Methylcellulose, Hydroxyethylcellulose, Hydroxy-

- propylmethylcellulose und Carboxymethylcellulose, und verschiedenen Polymeren mit verdickenden Eigenschaften, wie insbesondere die Acrylsäurederivate. Man kann auch anorganische Verdickungsmittel einsetzen, beispielsweise Bentonit. Diese Verdickungsmittel sind vorzugsweise in einem Anteil von 0,5 10 Gew.-% und insbesondere von 0,5 2 Gew.-% vorhanden, bezogen auf das Gesamtgewicht des Mittels.
- Die erfindungsgemäßen Mittel können außerdem verschiedene üblicherweise in Haarfärbemitteln eingesetzte Adjuvantien und insbesondere Penetrationsmittel, Dispergiermittel, Sequestriermittel, filmbildende Mittel, Puffer und Parfüms enthalten.
- 35 Diese Mittel können in verschiedenen Formen vorliegen,

beispielsweise als Flüssigkeit, Creme oder Gel oder in jeder anderen zur Durchführung von Haarfärbungen geeigneten Form. Sie können außerdem in Aerosolflakons in Gegenwart eines Treibmittels konditioniert sein.

Der pH-Wert der Färbemittel kann zwischen 3 und 11,5
und vorzugsweise zwischen 5 und 11,5 liegen. Man stellt
den gewünschten Wert mit Hilfe von alkalischmachenden
Mitteln, wie Ammoniak, Natrium-, Kalium- oder Ammoniumcarbonat, Natrium- oder Kaliumhydroxiden, Alkanolaminen,
wie Mono-, Di- oder Triethanolamin, 2-Amino-2-methyl1-propanol, 2-Amino-2-methyl-1,3-propandiol, Alkylaminen,
wie Ethylamin oder Triethylamin, oder mit Hilfe eines
sauermachenden Mittels, wie Phosphorsäure, Salzsäure,
Weinsäure, Essigsäure, Milchsäure oder Zitronensäure,
ein.

- Dienen die erfindungsgemäßen Mittel zum Einsatz in einem Verfahren zum Direktfärben von Haaren, dann können sie neben den erfindungsgemäßen Verbindungen weitere Direktfarbstoffe, wie Azofarbstoffe oder Anthrachinonfarbstoffe, wie beispielsweise 1,4,5,8-Tetraaminoanthrachinon, oder Nitrofarbstoffe der Benzolreihe enthalten, welche sich von den Verbindungen der allgemeinen Formel I' unterscheiden.
- Die Konzentration dieser weiteren Direktfarbstoffe, die 30 neben den Farbstoffen der allgemeinen Formel I' vorliegen, kann 0,001 5 Gew.-% betragen, bezogen auf das Gesamtgewicht des Mittels.
- Diese in einem Färbeverfahren zum Direktfärben eingesetzten Mittel läßt man nach dem Auftragen 5 - 50 min

auf die Keratinfasern einwirken. Dann spült man die Fasern, wäscht sie gegebenenfalls und spült erneut, und trocknet.

Die erfindungsgemäßen Mittel können auch als Haarlotionen zum Durchführen von Wasserwellen eingesetzt werden, um den Haaren eine leichte Färbung bzw. Tönung oder Re-

- 10 flexe zu verleihen und um den Sitz der Wasserwelle zu verbessern. In diesem Fall liegen die Mittel in Form von wäßrigen, alkoholischen oder wäßrig-alkoholischen Lösungen vor, die mindestens ein kosmetisches Harz enthalten. Man trägt sie auf zuvor gewaschene feuchte
- Haare auf und spült. Gegebenenfalls rollt man die Haare auf Lockenwickler auf. Anschließend trocknet man. Bei den in den Wasserwellotionen eingesetzten kosmetischen Harzen handelt es sich insbesondere um Polyvinylpyrrolidon, Crotonsäure-Vinylacetat-Copolymere, Vinylpyrrolidon-
- Vinylacetat-Copolymere, Maleinsäureanhydrid-Butylvinylether-Copolymere, Maleinsäureanhydrid-MethylvinyletherCopolymere sowie um jedes andere kationische, anionische,
 nicht-ionische oder amphotere Polymer, das gewöhnlich in
 derartigen Mitteln eingesetzt wird. Diese kosmetischen
- 25 Harze machen 0,5 4 Gew.-% und vorzugsweise 1 3 Gew.-% der erfindungsgemäßen Mittel aus, bezogen auf das Gesamtgewicht des Mittels.

Dienen die erfindungsgemäßen Mittel zum Oxidationsfärben,
was die Entwicklung mit Hilfe eines Oxidationsmittels beinhaltet, dann setzt man die erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel I' im wesentlichen dazu
ein, um der endgültigen Färbung Reflexe zu verleihen.

35 Diese Mittel enthalten somit Precursoren für Oxidations-

farbstoffe neben mindestens einem Nitrofarbstoff der allgemeinen Formel I und gegebenenfalls weiteren Direkt-farbstoffen.

Sie können beispielsweise p-Phenylendiamine enthalten, dazu zählen z.B.: p-Phenylendiamin, p-Toluylendiamin, 2-Chlor-p-phenylendiamin, 2,6-Dimethyl-p-phenylendiamin, 10 2,6-Dimethyl-3-methoxy-p-phenylendiamin, N-(8-Methoxy-

- ethyl)-p-phenylendiamin, N,N-(8-Hydroxyethyl)-p-phenylendiamin diamin sowie 4-N,N-(Ethyl, carbamylmethyl)-aminoanilin sowie die Salze davon.
- Sie können außerdem p-Aminophenole enthalten, wie beispielsweise: p-Aminophenol, N-Methyl-p-aminophenol,

 2-Chlor-4-aminophenol, 3-Chlor-4-aminophenol oder

 2-Methyl-4-aminophenol sowie deren Salze.
- 20 Sie können auch o-Aminophenol enthalten.

Ferner können außerdem heterocyclische Derivate vorhanden sein, beispielsweise 2,5-Diaminopyridin oder 7-Aminobenzomorpholin.

25

Die erfindungsgemäßen Mittel können zusammen mit den Precursoren für die Oxidationsfarbstoffe gut bekannte Kuppler enthalten.

- 20 Zu derartigen Kupplern zählen beispielsweise: m-Diphenole, m-Aminophenole und deren Salze, m-Phenylendiamine und deren Salze, m-Acylaminophenole, m-Ureidophenole und m-Carbalkoxyaminophenole.
- 35 Als weitere Kuppler, die in den erfindungsgemäßen Mit-

teln eingesetzt werden können, kann man zudem nennen: a-Naphthol, Kuppler, welche eine aktive Methylengruppe aufweisen, wie Diketoverbindungen und Pyrazolone, und heterocyclische Kuppler, die sich von Pyridin oder Benzomorpholin ableiten.

- Diese Mittel enthalten neben den Precursoren für die Oxidationsfarbstoffe auch Reduktionsmittel, die in einem Anteil von 0,05 3 Gew.-% vorhanden sind, bezogen auf das Gesamtgewicht des Mittels.
- Die Precursoren für die Oxidationsfarbstoffe können in
 den erfindungsgemäßen Mitteln in einer Konzentration
 von 0,001 5 Gew.-% und vorzugsweise von 0,03 2
 Gew.-% vorhanden sein, bezogen auf das Gesamtgewicht
 des Mittels. Die Kuppler können außerdem in Anteilen
 von 0,001 5 Gew.-% und vorzugsweise von 0,015 2 Gew.-%
 vorhanden sein. Der pH-Wert dieser Mittel zum Oxidationsfärben beträgt vorzugsweise 7 11,5 und wird mit Hilfe
 von den zuvor definierten alkalischmachenden Mitteln
 eingestellt.
- Das Färbeverfahren für Keratinfasern und insbesondere für Humanhaare, bei dem eine Entwicklung mit Hilfe eines Oxidationsmittels stattfindet, besteht darin, daß man das Färbemittel, das einen erfindungsgemäßen Farbstoff zusammen mit Farbstoffprecursoren enthält, aufträgt, insbesondere auf die Haare. Die Färbung kann sich dann langsam in Gegenwart von Luftsauerstoff entwickeln.

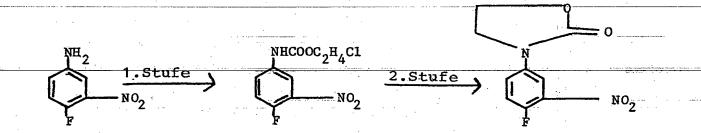
 Vorzugsweise setzt man jedoch ein chemisches Entwicklungssystem ein. Am häufigsten verwendet man dazu Wasserstoffperoxid, Harnstoffperoxid und Persalze. Insbesondere verwendet man eine 6%ige Wasserstoffperoxidlösung.

Nachdem man das Mittel zusammen mit dem Oxidationsmittel auf die Kerasinfasern aufgetragen hat, läßt man 10 - 15 min, vorzugsweise 15 - 30 min einwirken. Danach spült 5 man die Keratinfasern. Diese Fasern wäscht man gegebenenfalls mit einem Shampoo und spült sie erneut. Anschliessend trocknet man.

Die folgenden Beispiele dienen zur Erläuterung der Erfindung.

Beispiel 1

Herstellung von N-(4-Fluor-3-nitrophenyl)-oxazolidon 15



25 Kondensation von B-Chlorethylchlorformiat 1. Stufe: mit 4-Fluor-3-nitroanilin.

Eine Mischung aus 0,4 Mol (62,4 g) 4-Fluor-3-nitroanilin und 0,22 Mol (22 g) Calciumcarbonat in 190 ml Dioxan erhitzt man auf 90°C. Man gibt 0,44 Mol (45,5 ml)

B-Chlorethylchlorformiat zu, rührt nach Ende der Zu-30 gabe 10 min bei 100°C, gibt 20 ml Wasser zum Reaktionsmilieu, filtriert die Lösung zur Entfernung eines Harzes und gießt das Filtrat auf 500 ml Eiswasser, Man filtriert das erhaltene Präzipitat ab, wäscht es mit Wasser und trocknet im Vakuum, wobei man 133 g des gewünschten Pro-

dukts erhält, das zusammen mit 1 Mol Dioxan kristallisiert. Nach Umkristallisation aus Benzol schmilzt das Produkt bei 74°C.

Analyse für C9H8N2O4FCl:

		С	H	N	Cl
10	ber.:	41,14	3,05	10,66	13,52
	gef.:	40,92	3,10	10,71	13,31

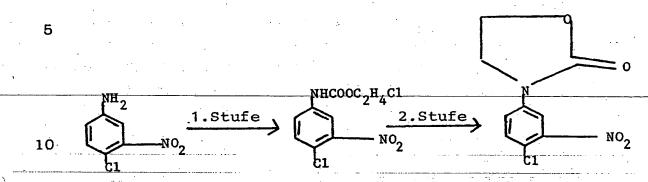
2. Stufe: Herstellung von N-(4-Fluor-3-nitrophenyl)oxazolidon.

Das in der ersten Stufe erhaltene Produkt suspendiert man in 400 ml Ethanol und gibt auf einmal 0,4 Mol (72 g) einer Lösung von 30% Natriummethylat in Methanol zu. Nach 5-minütigem Rühren erreicht die Temperatur des Reaktionsmilieus 46°C. Man beobachtet die Bildung eines Präzipitats. Nach 10-minütigem weiteren Rühren saugt man das Präzipitat ab, wäscht mit Ethanol und dann mit Wasser und Ethanol und erhält nach Trocknen im Vakuum 77 g des erwarteten Produkts, das bei 135°C schmilzt.

25 Analyse für $C_0H_7N_2O_4F$:

C H N
ber.: 47,79 3,10 12,39
gef.: 47,61 3,19 12,41

30



1. Stufe: Kondensation von 8-Chlorethylchlorformiat mit 4-Chlor-3-nitroanilin.

Man verfährt wie in Beispiel 1 (1. Stufe) beschrieben. Die Behandlung von 0,6 Mol (103,5 g) 4-Chlor-3-nitro-anilin führt nach Umkristallisation aus einer Dimethylformamid/Wasser-Mischung zu 0,57 Mol (160 g) des erwarteten Produkts, das bei 114°C schmilzt.

Analyse für C₉H₈N₂O₄Cl₂:

C H N O Cl
ber.: 38,73 2,89 10,04 22,93 25,41
gef.: 38,70 2,96 9,95 23,02 25,57

- 2. Stufe: Herstellung von N-(4-Chlor-3-nitrophenyl) oxazolidon.
- Man gibt 0,56 Mol (159,1 g) des in der 1.Stufe erhaltenen Produkts in 650 ml Ethanol von 96°. Eine Lösung von Natriumhydroxid in Wasser, die man durch Lösen von 0,69 Mol (27,6 g) Natriumhydroxidpastillen in 170 ml Wasser erhält, tropft man dann zu, wobei man die Temperatur bei 20 25°C hält.

Nach Ende der Zugabe rührt man eine weitere halbe Stunde. Nach Abkühlen des Reaktionsmilieus saugt man das Präzipitat ab. Man erhält nach erneutem Verseifen in Wasser bis zur Neutralität, Waschen mit Isopropanol und Trocknen bei 55°C im Vakuum ein Produkt, das man aus einer Dimethylformamid/Wasser-Mischung umkristallisiert. Das Produkt schmilzt dann bei 160°C.

10

Analyse für CoH7N2O4C1:

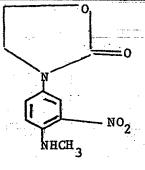
C	H	N	O	C1
ber.: 44,55	2,90	11,60	26,38	14,61
gef.: 44,44	3,00	11,72	26,20	14.84

15

20

Beispiel 3

Herstellung von N-(4-Methylamino-3-nitrophenyl)-oxazolidon

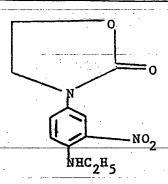


Man gibt 0,05 Mol (11,3 g) N-(4-Fluor-3-nitrophenyl)oxazolidon (hergestellt in Beispiel 1) in 45 ml einer
33%igen Lösung von Methylamin in Alkohol. Nach 2,5-stündigem Rühren bei 20°C gießt man die Reaktionsmischung
auf Wasser. Man saugt das Präzipitat ab, wäscht mit
Wasser und Alkohol und trocknet dann im Vakuum. Man
erhält 0,049 Mol (11,85 g) des gewünschten Produkts,
das bei 192°C schmilzt.

M/	26	187
----	----	-----

Analyse	für C ₁₀ H ₁₁ N ₃ O ₄	• .			
		C	H	N	0
5	ber.:	50,63	4,64	17,72	27,00
•	gef.:	50,41	4,69	17,64	26,86

10 Herstellung von N-(4-Ethylamino-3-nitrophenyl)-oxazolidon



15

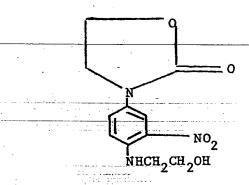
Man gibt 0,05 Mol (11,3 g) N=(4-Fluor-3-nitrophenyl)oxazolidon (hergestellt in Beispiel 1) in 45 ml einer 33%igen Ethylaminlösung in Wasser. Man erhitzt die Suspension 1 h auf 95°C. Man beobachtet, daß sich ein Präzipitat bildete, das man nach Gießen des Reaktionsmilieus auf eine Eis/Wasser-Mischung absaugt. Nach Waschen mit Ethanol und Trocknen schmilzt das erhaltene Produkt bei 140°C.

Analyse für C₁₁H₁₃N₃O₄:

	С	H	N	0
ber.:	52,59	5,18	16,73	25,50
gef.:	52,48	5,20	16,70	25,80

Beispiel 5

Herstellung von N-[4-(B-Hydroxyethyl)-amino-3-nitro-phenyl]-oxazolidon



Man gibt 0,31 Mol (70 g) N-(4-Fluor-3-nitrophenyl) oxazolidon in 280 ml Monoethanolamin. Die Mischung erhitzt man auf einem siedenden Wasserbad. Es bildet
sich schnell ein Präzipitat. Das Reaktionsmilieu
gießt man auf 600 ml Eiswasser.

Nach Absaugen des Präzipitats, Waschen mit Wasser und Trocknen im Vakuum erhält man 0,29 Mol (77,5 g) des erwarteten Produkts, das bei 184°C schmilzt.

25 Analyse für C₁₁H₁₃N₃O₅:

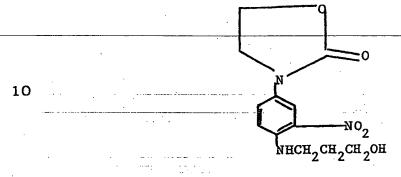
C H N O
ber.: 49,44 4,87 15,73 29,96
gef.: 49,37 4,79 15,82 29,92

30

20

Beispiel 6

Herstellung von N-[4-(γ-Hydroxypropyl)-amino-3-nitro-phenyl]-oxazolidon



Man gibt 0,02 Mol (4,5 g) N-(4-Fluor-3-nitrophenyl) oxazolidon in 10 ml 3-Aminopropan-1-ol. Man erhitzt
1 h auf 95°C und gießt die Mischung dann auf 100 ml
Eiswasser, das mit Salzsäure versetzt ist. Man saugt
das so erhaltene orangene Präzipitat ab und behandelt
20 es in Wasser. Das Präzipitat schmilzt bei 159°C.

Analyse für $C_{12}H_{13}N_3O_5$:

•		С	H	N	0
05	ber.:	51,24	5,38	14,94	28,44
25	qef.:	51,13	5,41	14,97	28,20

Herstellung von N-[4-(B-Methoxyethyl)-amino-3-nitro-phenyl]-oxazolidon

Man gibt 0,025 Mol (5,65 g) Fluoroxazolidon, hergestellt gemäß Beispiel 1, in 23 ml Methoxyethylamin.

Man erhitzt die Reaktionsmischung auf 95°C, rührt

10 min und gießt dann auf Eis. Man saugt das erhaltene Präzipitat ab und wäscht mit Wasser und anschließend

mit Alkohol. Nach Umkristallisation aus Alkohol und

Trocknen im Vakuum schmilzt das Präzipitat bei 148°C.

Analyse für $C_{12}H_{15}N_3O_5$:

C H N O

ber.: 51,24 5,34 14,95 28,47

gef.: 51,21 5,31 15,12 28,25

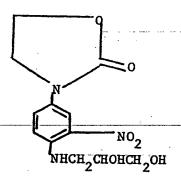
Beispiel 8

Herstellung von N-[4-(γ-Hydroxypropyl)-amino-3-nitro-phenyl]-oxazolidon

Man gibt 0,2 Mol (48,5 g) Chloroxazolidon, hergestellt gemäß Beispiel 2, in 100 ml 3-Aminopropan-1-ol. Man erhitzt 2,5 h auf 95°C, gießt das Reaktionsmilieu auf 100 g Eis, das mit 8 ml konzentrierter HCl versetzt ist, saugt ab, wäscht und trocknet. Das erhaltene Präzipitat (0,053 Mol; 14,8 g) schmilzt bei 159°C. Es ist mit dem gemäß Beispiel 6 erhaltenen Produkt identisch.

Beispiel 9

Herstellung von N-[4-(β, γ-Dihydroxypropyl)-amino-3-nitro-phenyl]-oxazolidon



20

25

15

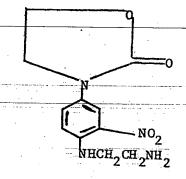
Man gibt 0,05 Mol (11,3 g) Fluoroxazolidon, hergestellt gemäß Beispiel 1, in 45 ml einer Lösung von 3-Amino-1,2-propandiol. Man erhitzt 1,5 h auf 95°C, gießt die Lösung auf Eis, saugt das Präzipitat ab, wäscht und trocknet im Vakuum. Man erhält 0,048 Mol (14,2 g) eines rot-orangenen Produkts, das nach Umkristallisation aus Ethanol bei 150°C schmilzt.

Analyse für C₁₂H₁₅N₃O₆:

	12 13 3 0	4			
30		С	H	N	0
	ber.:	48,48	5,05	14,14	32,32
	gef.:	48,45	5,15	14,25	32,15

5 Herstellung von N-[4-(B-Aminoethyl)-amino-3-nitrophenyl]-oxazolidon

10



15

Zu 45 ml reinem Ethylendiamin gibt man im Kalten unter Rühren 0,05 Mol (11,3 g) N-(4-Fluor-3-nitrophenyl) - oxazolidon. Die Temperatur erreicht 75°C. Man gießt das Reaktionsmilieu auf Eis. Man saugt das Präzipitat ab, wäscht es mit Wasser und mit Alkohol. Nach Umkristallisation schmilzt das Präzipitat bei 162°C.

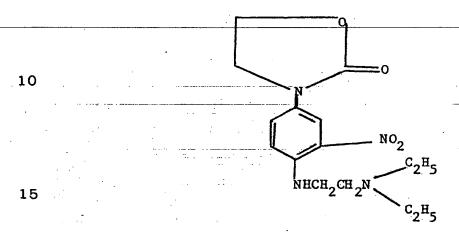
Analyse für C₁₁H₁₄N₄O₄:

25

	С	H	N O
ber.:	49,62	5,26	21,05 24,06
gef.:	49,53	5,32	The state of the s

30

Herstellung von N-[4-(8-Diethylaminoethyl)-amino-3-nitrophenyl]-oxazolidon____



Man gibt 0,05 Mol (11,3 g) Fluoroxazolidon, hergestellt

gemäß Beispiel 1, in 45 ml N,N-Diethylaminoethylamin.

Man rührt 1,5 h bei Raumtemperatur, gießt das Reaktionsmilieu auf Eis, saugt das gebildete Präzipitat ab, wäscht es mit Wasser und dann mit Ethanol und trocknet im Vakuum. Man erhält 0,049 Mol (16 g) eines

Produkts mit einem Schmelzpunkt von 124°C.

Analyse für C₁₅H₂₂N₄O₄:

		С	H	N	0
00	ber.:	55,90	6,83	17,39	19,88
30	gef.:	56,02	6,87	17,59	20,04

Herstellung von 1-Methylamino-2-nitro-4-(8-hydroxyethyl)aminobenzol

10

Man gibt 0,04 Mol (9,5 g) N-(4-Methylamino-3-nitrophenyl)oxazolidon, hergestellt gemäß Beispiel 3, in eine Lösung
aus 27 ml 3N NaOH und 10 ml Ethanol von 95°. Man erhitzt
2 h auf einem siedenden Wasserbad, gießt die Lösung auf
Eis, saugt das Präzipitat ab, wäscht mit Wasser und
trocknet im Vakuum. Man erhält 0,038 Mol (8 g) des erwarteten Produkts mit einem Schmelzpunkt von 114°C.

20

Beispiel 13

Herstellung von 1-Ethylamino-2-nitro-4-(8-hydroxyethyl)-aminobenzol

25

30

Man behandelt 0,04 Mol (10,04 g) N-(4-Ethylamino-3-nitro-phenyl)-oxazolidon, hergestellt gemäß Beispiel 4, wie in Beispiel 12 beschrieben und erhält 0,039 Mol (8,8 g) des erwarteten Produkts mit einem Schmelzpunkt von 106°C.

Analyse für C₁₀H₁₅N₃O₃:

C

311

H

N

0

5

ber.: 53,33

6,67

18,67

21,33

gef .:

53,13

6,69

18,81

21,50

Beispiel 14

Herstellung von 1-(B-Hydroxyethyl)-amino-2-nitro-4-(B-hydroxyethyl)-aminobenzol

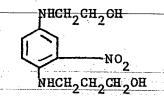
NHCH₂CH₂OH NHCH₂CH₂OH

15

Man behandelt 0,2 Mol (53,4 g) N-[4-(8-Hydroxyethyl)amino-3-nitrophenyl]-oxazolidon, hergestellt gemäß Beispiel 5, mit 135 ml 3N NaOH-Lösung, die mit 55 ml
Ethanol von 96° versetzt ist. Man erhält 0,18 Mol
(44,2 g) des gewünschten Produkts mit einem Schmelzpunkt von 107°C.

25

Herstellung von 1-(γ-Hydroxypropyl)-amino-2-nitro-4-5 (β-hydroxyethyl)-aminobenzol



10

15

Man gibt 0,02 Mol (5,1 g) N-[4-(Y-Hydroxypropyl)-amino-3-nitro-phenyl]-oxazolidon, hergestellt gemäß Beispiel 6 oder 8, zu 22 ml einer 2N NaOH-Lösung. Man erhitzt 30 min auf 80°C, worauf das gewünschte Produkt aus dem Reaktionsmilieu kristallisiert.

Nach Abkühlen saugt man das Präzipitat ab, wäscht es mit 20 Wasser und trocknet es im Vakuum. Man erhält 0,016 Mol (4 g) eines Produkts mit einem Schmelzpunkt von 90°C.

Analyse für $C_{11}H_{17}O_4N_3$:

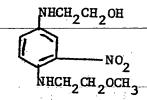
C H N O

ber.: 51,76 6,66 16,47 25,10

gef.: 51,70 6,74 16,45 25,11

30

Herstellung von 1-(8-Methoxyethyl)-amino-2-nitro-4-(8-hydroxyethyl)-aminobenzol



Man gibt 0,02 Mol (5,6 g) N-[4-(8-Methoxyethyl)-amino-3-nitrophenyl]-oxazolidon, hergestellt gemäß Beispiel 7, zu 13,5 ml einer 3N NaOH-Lösung und 5,6 ml Ethanol von 96°.

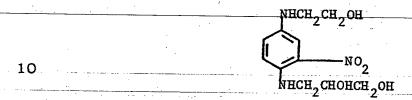
Man erhitzt die Suspension 15 min auf 95°C, gießt dann auf Eis, saugt das erhaltene Präzipitat ab, wäscht es mit Eiswasser und trocknet im Vakuum. Nach Umkristallisation aus Benzol schmilzt das Produkt bei 68°C.

Analyse für C₁₁H₁₇N₃O₄:

			C.	H	N	0
25		ber.:	51,76	6,67	16,47	25,10
		•	51,58			,

30

Herstellung von 1-(β,γ-Dihydroxypropyl)-amino-2-nitro-4-(β-hydroxyethyl)-aminobenzol



Man gibt 0,04 Mol (11,9 g) N-(4-(β,γ-Dihydroxypropyl)amino-3-nitrophenyl]-oxazolidon, hergestellt gemäß

Beispiel 9, zu 27 ml einer NaOH-Lösung, die mit 12 ml
Ethanol von 96⁰ versetzt ist. Man erhitzt 45 min auf
einem siedenden Wasserbad, gießt das Reaktionsmilieu
auf Wasser und extrahiert dann mit Ethylacetat. Man
gibt eine Lösung von Chlorwasserstoffsäure in Ethanol
zu. Man saugt das gebildete Hydrochlorid ab und wäscht

zu. Man saugt das gebildete Hydrochlorid ab und wäscht es mit Ethalacetat. Durch Behandlung mit Ammoniak von 22[°] Be (21,60%) erhält man ein Produkt, das nach Umkristallisation aus Ethanol bei 102[°]C schmilzt.

25 Analyse für $C_{11}^{H}_{17}^{N}_{3}^{O}_{5}$:

	C	H	N	0
ber.:	48,7	6,27	15,50	29.,50
gef.:	48,71	6,26	15,45	29.43

30

Herstellung von 1-(8-Aminoethyl)-amino-2-nitro-4-5 (8-hydroxyethyl)-aminobenzol

NHCH₂CH₂OH NO₂ NHCH₂CH₂NH₂

Man gibt 0,4 Mol (10,64 g) N-[4-(B-Aminoethyl)-amino-3nitrophenyl]-oxazolidon, hergestellt gemäß Beispiel 10,
zu 27 ml einer 3N NaOH-Lösung und 11 ml Ethanol von 96°.
Man erhitzt 45 min auf 95°C, gießt die Lösung auf Eis,
saugt das erhaltene Präzipitat ab und wäscht es mit
Eiswasser. Nach Trocknen im Vakuum erhält man 0,036 Mol
(8,7 g) des erwarteten Produkts mit einem Schmelzpunkt
von 112°C.

Analyse für C₁₀H₁₆N₄O₃:

C H N O

25

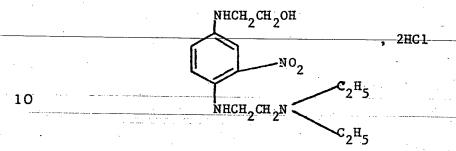
ber.: 50,00 6,67 23,33 20,00

gef.: 49,79 6,77 23,56 20,30

M/26 187

Beispiel 19

Herstellung des Dihydrochlorids von 1-(ß-Diethylaminoethyl)-amino-2-nitro-4-(ß-hydroxyethyl)-aminobenzols



Man gibt 0,04 Mol (12,9 g) N-[4-(N,N-B-Diethylamino-ethyl)-amino-3-nitrophenyl]-oxazolidon, hergestellt gemäß Beispiel 11, in 27 ml 3N NaOH-Lösung und 12 ml Ethanol von 96°. Man erhitzt 45 min auf 95°C und gießt das Reaktionsmilieu auf Eis.

Das gewünschte Produkt extrahiert man mit Ethylacetat.

20 Man gibt Salzsäure zur Ethylacetatphase, filtriert und isoliert das Dihydrochlorid. Man erhält 0,037 Mol (13,7 g).

Das mit NaOH in Wasser potentiometrisch bestimmte Mole-25 kulargewicht beträgt 369,5.

Berechnetes Molekulargewicht für C₁₄H₂₆N₄O₃Cl₂: 369,5.

Analyse für $C_{14}H_{26}N_4O_3Cl_2$:

30

	C.	H	N	0	C1
ber.:	45,53	7,05	15,18	13,00	19,24
gef.:	45,51		15,43		-

_	_		_
y write mgi	anache	sienie	- I -
Anwend	コルイクンに	2721774	3-L

Man stellt folgende Färbemischung her:

5

	1-(B-Methoxyethyl)-amino-2-nitro-4-(B-hethyl)aminobenzol (Verbindung des Beisp		0,02	g g	
·	Monoethanolamin mit 20 Gew%	 	5	g	·
	2-Butoxyethanol		10	g	
10	CELLOSIZE W.P.O3, Fa. UNION CARBIDE (Hydroxyethylcellulose)	·	2	g	
	Ammoniumlaurylsulfat		5	g	
	Wasser	qsp	100	g	
•	pH: 10,1		and the second s	· · ·	

Diese Mischung läßt man 20 min bei 28°C auf entfärbte Haare einwirken. Sie verleiht diesen nach Shampoonieren und Spülen folgende Färbung: 7 YR 6,8/2,5 gemäß dem Munsell-System.

20

Anwendungsbeispiel 2

Man stellt folgende Färbemischung her:

25	(B-hydroxyethyl) -amino-2-nitro-4-			
2 0	(Verbindung des Beispiels 17)		0,5	g
	Alkohol von 96°		10	g
	Triethanolamin		0,5	. g
	CELLOSIZE W.P.O3, Fa. UNION CARBIDE (Hydroxyethylcellulose)	:	2	g
30	Alkyl(talg)dimethylhydroxyethylammonium-chlorid		2	g
	Wasser q	sp	100	g
	р н: 5			

35 Man läßt diese Mischung 20 min bei 28°C auf dauergewell-

M/26 187

té graue Haare einwirken. Sie verleiht diesen nach Shampoonieren und Spülen folgende Färbung: 1,8 RP 3,6/3,1 gemäß dem Munsell-System.

Anwendungsbeispiel 3

Man stellt folgende Färbemischung her:

10

1-(B-Aminoethyl)-amino-2-nitro-4-(B-hydroxyethyl)-aminobenzol (Verbindung des Beispiels 18) 2-Butoxyethanol 15 g CARBOPOL 934 (Fa. GOODRICH CHEMICALS) (vernetzte Polyacrylsäure) 2 g 15 Wasser 100 g qsp

pH: 9,5

Man läßt diese Mischung auf zu 90% weiße natürliche Haare 30 min bei 28°C einwirken. Sie verleiht diesen nach

Shampoonieren und Spülen folgende Färbung:

3,8 RP 2,9/3,3 gemäß dem Munsell-System.

Anwendungsbeispiel 4

25

Man stellt folgende Färbemischung her:

1-(8-Methoxyethyl)-amino-2-nitro-4-(8-hydroxyethyl)-aminobenzol (Verbindung des Beispiels 16) Vinylacetat/Crotonsäure-Copolymer (Vinylacetat 90%, Crotonsäure 10%, 30 Molekulargewicht: 45 000 - 50 000) g Alkohol zu 960 50 ġ Ammoniak mit 22° Be (21,6%) Wasser 100 qsp

35 Man trägt diese Wasserwell-Lotion auf entfärbte Haare auf. Nach Trocknen besitzen die Haare eine helle Parmafärbung.

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:
☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.

THIS PAGE BLANK (USPTO)